

DM n°2 : Le Tableau Périodique

Tutorat 2023-2024 : 10 QCMS – Durée : 10min



QCM 1 : A propos des caractéristiques du tableau périodique, indiquez-la(les) proposition(s) exacte(s) :

- A) Le tableau est dû à Klechkowski qui a eu le génie de trouver l'arrangement des atomes
- B) Dans chaque colonne, les éléments ont la même structure électronique de leur couche externe
- C) La couche interne correspond à la couche de valence
- D) Le tableau périodique se compose de 16 colonnes
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

QCM 2 : A propos des caractéristiques du tableau périodique, indiquez-la(les) proposition(s) exacte(s) :

- A) Dans chaque colonne, les éléments ont la même structure électronique de leur couche interne
- B) Dans chaque ligne, les éléments ont la même structure électronique de leur couche externe
- C) Dans chaque colonne, les éléments ont la même structure électronique de leur couche externe
- D) Dans chaque ligne, les éléments ont la même structure électronique de leur couche interne
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

QCM 3 : A propos des caractéristiques du tableau périodique, indiquez-la(les) proposition(s) exacte(s) :

- A) Le Sodium et le Potassium font partie de la même période
- B) Le Fluor et le Krypton sont des Halogènes
- C) L'Hydrogène est un Alcalin
- D) Le Carbone est dans la 4^e colonne sans compter les éléments de transition
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

QCM 4 : A propos des caractéristiques du tableau périodique, indiquez-la(les) proposition(s) fausse(s) :

- A) Le Carbone se situe après l'Azote dans le tableau périodique
- B) L'hydrogène est le 2^e élément du tableau périodique
- C) Les Halogènes se situent après les Gaz rares dans le tableau périodique
- D) L'Hydrogène est un Alcalin
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

QCM 5 : A propos des caractéristiques du tableau périodique, indiquez-la(les) proposition(s) exacte(s) :

- A) Les atomes des mêmes colonnes ont des propriétés physico-chimiques similaires
- B) Dans le bloc s, on remplit les orbitales s en dernier
- C) Les non-métaux sont des atomes conducteurs
- D) Les métaux ont tendance à former des ions négatifs
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

QCM 6 : A propos des caractéristiques du tableau périodique, indiquez-la(les) proposition(s) exacte(s) :

- A) Le Calcium fait partie du bloc p
- B) L'Oxygène fait partie du bloc d
- C) Le Fluor fait partie du bloc p
- D) Le Zinc fait partie du bloc d
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

QCM 7 : A propos des caractéristiques du tableau périodique, indiquez-la(les) proposition(s) exacte(s) :

- A) L'hydrogène est un métal
- B) Le Zinc est un non-métal
- C) Les métaux ont tendance à donner des ions positifs
- D) Les non-métaux sont isolants
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

QCM 8 : A propos des caractéristiques du tableau périodique, indiquez-la(les) proposition(s) exacte(s) :

- A) Le Sodium est le numéro 12 dans le tableau périodique
- B) Le Magnésium est symbolisé par les lettres Mn
- C) Les éléments du tableau périodique sont classés par période (de 1 à 7) et par groupe (de 1 à 18)
- D) Le Phosphore se trouve dans la même colonne que l'Azote
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

QCM 9 : A propos du tableau périodique, indiquez-la(les) proposition(s) exacte(s) :

- A) Les atomes ayant les numéros atomiques les plus élevés sont en haut à gauche du tableau périodique
- B) Les atomes ayant les mêmes structures électriques de la couche externe ont des propriétés physico-chimiques similaires
- C) Les atomes du tableau périodique sont de l'ordre du nanomètre
- D) Les atomes du tableau périodique sont caractérisés par le numéro atomique
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

QCM 10 : A propos des éléments du tableau périodique, indiquez-la(les) proposition(s) exacte(s) :

- A) Le nombre de masse de nucléons des éléments correspond à la somme des neutrons et des protons
- B) L'hydrogène possède 2 isotopes (deutérium et tritium)
- C) Un atome se compose d'électrons qui vont graviter autour du noyau
- D) Le proton a une masse de $1,6725 \cdot 10^{-27}$ kg
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses